










METHODS FOR CRYSTALLIZATION OF N-(1(S)-ETHOXYCARBONYL-3-PHENYLPROPYL)-L-ALANINE N-CARBOXYANHYDRIDE

Patent number: WO0187858
Publication date: 2001-11-22
Inventor: FUKAE MASAFUMI (JP); UEDA YASUYOSHI (JP)
Applicant: KANEGAFUCHI CHEMICAL IND (JP); FUKAE MASAFUMI (JP); UEDA YASUYOSHI (JP)
Classification:
- international: **C07D263/44; C07D263/00; (IPC1-7): C07D263/44**
- european: **C07D263/44D**
Application number: WO2001JP04059 20010515
Priority number(s): JP20000141717 20000515; JP20000330339 20001030; JP20000352892 20001120

Also published as:

 EP1283204 (A1)
 US6784310 (B2)
 US2002137944 (A1)
 SI20817 (A)
 CN1184213C (C)

Cited documents:

 US4496542
 US5359086
 EP0215335
 JP2000270882

Report a data error here**Abstract of WO0187858**

A solution of N-(1(S)-ethoxycarbonyl-3-phenylpropyl)-L-alanine N-carboxyanhydride in a good solvent therefor is added to an aliphatic hydrocarbon solvent to crystallize the N-carboxyanhydride while inhibiting the compound from separating out as an oily matter or scale. An aliphatic hydrocarbon solvent is gradually added to a solution of N-(1(S)-ethoxycarbonyl-3-phenylpropyl)-L-alanine N-carboxyanhydride in a good solvent therefor at a temperature of 60 DEG C or lower over a 1/4 hour or longer to crystallize the N-carboxyanhydride.

.....
Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁(JP)

再公表特許(A1)

(11)国際公開番号

WO 01/087858

発行日 平成15年7月29日(2003.7.29)

(43)国際公開日 平成13年11月22日(2001.11.22)

(51)Int.Cl.

識別記号

FI

C07D 263/44

C07D 263/44

審査請求 有 予備審査請求 未請求(全 36 頁)

出願番号 特願2001-584254(P2001-584254)
(21)国際出願番号 PCT/JP01/04059
(22)国際出願日 平成13年5月15日(2001.5.15)
(31)優先権主張番号 特願2000-141717(P2000-141717)
(32)優先日 平成12年5月15日(2000.5.15)
(33)優先権主張国 日本(JP)
(31)優先権主張番号 特願2000-330339(P2000-330339)
(32)優先日 平成12年10月30日(2000.10.30)
(33)優先権主張国 日本(JP)
(31)優先権主張番号 特願2000-352892(P2000-352892)
(32)優先日 平成12年11月20日(2000.11.20)
(33)優先権主張国 日本(JP)

(71)出願人 鐘淵化学工業株式会社
大阪府大阪市北区中之島3丁目2番4号
(72)発明者 深江 正文
兵庫県高砂市高砂町沖浜町4-1-13
(72)発明者 上田 恭義
兵庫県姫路市網干区和久140-15
(74)代理人 弁理士 安富 康男 (外1名)

最終頁に続く

(54)【発明の名称】 N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニンN-カルボキシ
無水物の晶析法

(57)【要約】

N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液を脂肪族炭化水素溶媒へ添加することで、該N-カルボキシ無水物の油状化及びスケーリングを抑制しながら結晶化する。また、N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液へ60℃以下の温度で脂肪族炭化水素溶媒を1/4時間以上かけて逐次添加しながら結晶化する。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 N- (1 (S) -エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル) -L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液と脂肪族炭化水素溶媒を混合して該N-カルボキシ無水物を晶析する方法であって、該N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液を脂肪族炭化水素溶媒へ添加することで、該N-カルボキシ無水物の油状化及びスケーリングを抑制しながら結晶化することを特徴とする、N- (1 (S) -エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル) -L-アラニン N-カルボキシ無水物の晶析法。

【請求項2】 N- (1 (S) -エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル) -L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液を脂肪族炭化水素溶媒へ添加する際の温度が60℃以下である請求の範囲第1項記載の晶析法。

【請求項3】 N- (1 (S) -エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル) -L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液を脂肪族炭化水素溶媒へ添加する際の温度が-30～50℃である請求の範囲第2項記載の晶析法。

【請求項4】 N- (1 (S) -エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル) -L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液を脂肪族炭化水素溶媒へ添加する際の温度が-20～45℃である請求の範囲第3項記載の晶析法。

【請求項5】 脂肪族炭化水素溶媒が、 $C_n H_{2n+2}$ 若しくは $C_n H_{2n}$ で表されるC5-12の飽和炭化水素類、 $C_n H_{2n}$ 若しくは $C_n H_{2n-2}$ で表されるC5-12の不飽和炭化水素類、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第1～4項のいずれか1項に記載の晶析法。

【請求項6】 脂肪族炭化水素溶媒が、 $C_n H_{2n+2}$ 若しくは $C_n H_{2n}$ で表されるC5-12の飽和炭化水素類、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第5項記載の晶析法。

【請求項7】 脂肪族炭化水素溶媒が、ペンタン、2-メチルペンタン、ノルマルヘキサン、イソヘキサン、ノルマルヘプタン、ノルマルオクタン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、エチルシクロヘキサン、プロピルシクロヘキサン又はそれらの混合溶媒である請求の範囲第6項記載の晶析法。

【請求項8】 脂肪族炭化水素溶媒が、ノルマルヘキサン、イソヘキサン、ノル

マルヘプタン、メチルシクロヘキサン又はそれらの混合溶媒である請求の範囲第7項記載の晶析法。

【請求項9】 富溶媒が、ハロゲン化炭化水素類、エーテル類、ニトリル類、エステル類、ケトン類、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第1～8項のいずれか1項に記載の晶析法。

【請求項10】 富溶媒が、ジクロロメタン、1, 1-ジクロロエタン、1, 2-ジクロロエタン、1, 1, 1-トリクロロエタン、1, 1, 2-トリクロロエタン、テトラヒドロフラン、1, 4-ジオキサン、t-ブチルメチルエーテル、アセトニトリル、酢酸エチル、酢酸メチル、酢酸プロピル、酢酸イソプロピル、酢酸ブチル、酢酸イソブチル、酢酸ペンチル、プロピオン酸メチル、プロピオン酸エチル、アセトン、メチルエチルケトン、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第9項記載の晶析法。

【請求項11】 富溶媒が、ハロゲン化炭化水素類、エーテル類、エステル類、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第9項記載の晶析法。

【請求項12】 富溶媒が、ジクロロメタン、1, 1-ジクロロエタン、1, 2-ジクロロエタン、1, 1, 1-トリクロロエタン、1, 1, 2-トリクロロエタン、テトラヒドロフラン、1, 4-ジオキサン、t-ブチルメチルエーテル、酢酸エチル、酢酸メチル、酢酸プロピル、酢酸インプロピル、酢酸ブチル、酢酸イソブチル、酢酸ペンチル、プロピオン酸メチル、プロピオン酸エチル、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第11項記載の晶析法。

【請求項13】 富溶媒がハロゲン化炭化水素類である請求の範囲第11項記載の晶析法。

【請求項14】 富溶媒が、ジクロロメタン、1, 1-ジクロロエタン、1, 2-ジクロロエタン、1, 1, 1-トリクロロエタン、1, 1, 2-トリクロロエタン又はこれらの混合溶媒である請求の範囲第13項記載の晶析法。

【請求項15】 富溶媒がジクロロメタンである請求の範囲第14項記載の晶析法。

【請求項16】 N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液の添加は逐次添加により

行う請求の範囲第1～15項のいずれか1項に記載の晶析法。

【請求項17】 N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液の逐次添加は1/4時間以上かけて行う請求の範囲第16項記載の晶析法。

【請求項18】 N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液の脂肪族炭化水素溶媒への添加は、予め前記脂肪族炭化水素溶媒中に該N-カルボキシ無水物の結晶を添加しておいた状態で行う請求の範囲第1～17項のいずれか1項に記載の晶析法。

【請求項19】 予め添加するN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶量が、続いて添加する富溶媒溶液中の該N-カルボキシ無水物の全量に対して30重量%以下である請求の範囲第18項記載の晶析法。

【請求項20】 N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液の脂肪族炭化水素溶媒への添加は、予め前記富溶媒溶液の一部を前記脂肪族炭化水素溶媒に添加して、該N-カルボキシ無水物を析出させたスラリーを調製した後、該スラリーに残りの前記富溶媒溶液を添加することにより行う請求の範囲第1～19項のいずれか1項に記載の晶析法。

【請求項21】 予め添加するN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液の量が、添加する富溶媒溶液の全量に対して30重量%以下である請求の範囲第20項記載の晶析法。

【請求項22】 添加が終了した後、液温を-30～25℃に調整して晶出量をもめる請求の範囲第1～21項のいずれか1項に記載の晶析法。

【請求項23】 添加終了時において、脂肪族炭化水素溶媒に対する富溶媒の重量比率が0.001～1である請求の範囲第1～22項のいずれか1項に記載の晶析法。

【請求項24】 添加終了時において、脂肪族炭化水素溶媒に対する富溶媒の重

量比率が0.003～1である請求の範囲第23項記載の晶析法。

【請求項25】 $N-(1(S)-\text{エトキシカルボニル}-3\text{-フェニルプロピル})\text{-L-アラニン}$ $N\text{-カルボキシ無水物の富溶媒溶液は、}N-(1(S)-\text{エトキシカルボニル}-3\text{-フェニルプロピル})\text{-L-アラニンに}N,N'\text{-カルボニルジイミダゾール若しくはホスゲンと反応させて得られるNCA化反応液であるか、又は、それを濃縮若しくは溶媒置換して得られる溶液である請求の範囲第1～24項のいずれか1項に記載の晶析法。}$

【請求項26】 晶析に際し、予め、NCA化反応で副生した不純物又は着色成分を吸着剤を用いて除去する請求の範囲第25項記載の晶析法。

【請求項27】 NCA化反応溶媒が、 $N-(1(S)-\text{エトキシカルボニル}-3\text{-フェニルプロピル})\text{-L-アラニン}$ $N\text{-カルボキシ無水物の富溶媒溶液における富溶媒を兼ねる請求の範囲第25又は26項記載の晶析法。}$

【請求項28】 $N-(1(S)-\text{エトキシカルボニル}-3\text{-フェニルプロピル})\text{-L-アラニン}$ $N\text{-カルボキシ無水物の富溶媒溶液へ脂肪族炭化水素溶媒を添加して該}N\text{-カルボキシ無水物を晶析する方法であって、}60^{\circ}\text{C以下の温度で脂肪族炭化水素溶媒を}1/4\text{時間以上かけて逐次添加することで、該}N\text{-カルボキシ無水物の油状化及びスケーリングを抑制することを特徴とする、}N-(1(S)-\text{エトキシカルボニル}-3\text{-フェニルプロピル})\text{-L-アラニン}$ $N\text{-カルボキシ無水物の晶析法。}$

【請求項29】 $N-(1(S)-\text{エトキシカルボニル}-3\text{-フェニルプロピル})\text{-L-アラニン}$ $N\text{-カルボキシ無水物の富溶媒溶液へ脂肪族炭化水素溶媒を添加する際の温度が} -30\sim 50^{\circ}\text{Cである請求の範囲第28項記載の晶析法。}$

【請求項30】 $N-(1(S)-\text{エトキシカルボニル}-3\text{-フェニルプロピル})\text{-L-アラニン}$ $N\text{-カルボキシ無水物の富溶媒溶液へ脂肪族炭化水素溶媒を添加する際の温度が} 0\sim 45^{\circ}\text{Cである請求の範囲第29項記載の晶析法。}$

【請求項31】 脂肪族炭化水素溶媒が、 C_nH_{2n+2} 若しくは C_nH_{2n} で表されるC5-12の飽和炭化水素類、 C_nH_{2n} 若しくは C_nH_{2n-2} で表されるC5-12の不飽和炭化水素類、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第28、29又は30項記載の晶析法。

【請求項32】 脂肪族炭化水素溶媒が、 C_nH_{2n+2} 若しくは C_nH_{2n} で表される C5-12 の飽和炭化水素類、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第31項記載の晶析法。

【請求項33】 脂肪族炭化水素溶媒が、ペンタン、2-メチルペンタン、ノルマルヘキサン、イソヘキサン、ノルマルヘプタン、ノルマルオクタン、イソオクタン、ノルマルデカン、シクロペンタン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、エチルシクロヘキサン、プロピルシクロヘキサン、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第32項記載の晶析法。

【請求項34】 脂肪族炭化水素溶媒が、ノルマルヘキサン、イソヘキサン、ノルマルヘプタン、イソオクタン、メチルシクロヘキサン、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第33項記載の晶析法。

【請求項35】 富溶媒が、ハロゲン化炭化水素類、エーテル類、ニトリル類、エステル類、ケトン類、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第28~34項のいずれか1項に記載の晶析法。

【請求項36】 富溶媒が、ハロゲン化炭化水素類、エーテル類、エステル類、又は、それらの混合溶媒である請求35項記載の晶析法。

【請求項37】 富溶媒がハロゲン化炭化水素類である請求の範囲第36項記載の晶析法。

【請求項38】 富溶媒が、ジクロロメタン、1,1-ジクロロエタン、1,2-ジクロロエタン、1,1,1-トリクロロエタン、1,1,2-トリクロロエタン、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサン、t-ブチルメチルエーテル、アセトニトリル、酢酸エチル、酢酸メチル、酢酸プロピル、酢酸イソプロピル、酢酸ブチル、酢酸イソブチル、酢酸ペンチル、プロピオン酸メチル、プロピオン酸エチル、アセトン、メチルエチルケトン、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第35項記載の晶析法。

【請求項39】 富溶媒が、ジクロロメタン、1,1-ジクロロエタン、1,2-ジクロロエタン、1,1,1-トリクロロエタン、1,1,2-トリクロロエタン、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサン、t-ブチルメチルエーテル、酢酸エチル、酢酸メチル、酢酸プロピル、酢酸イソプロピル、酢酸ブチル、酢酸

イソブチル、酢酸ベンチル、プロピオン酸メチル、プロピオン酸エチル、又は、それらの混合溶媒である請求の範囲第36項記載の晶析法。

【請求項40】 富溶媒が、ジクロロメタン、1,1-ジクロロエタン、1,2-ジクロロエタン、1,1,1-トリクロロエタン、1,1,2-トリクロロエタン、又は、これらの混合溶媒である請求の範囲第37項記載の晶析法。

【請求項41】 富溶媒がジクロロメタンである請求の範囲第40項記載の晶析法。

【請求項42】 N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液への脂肪族炭化水素溶媒の添加は、攪拌所要動力として 0.1 kW/m^3 以上の攪拌力で攪拌しながら実施する請求の範囲第28~41項のいずれか1項に記載の晶析法。

【請求項43】 N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液への脂肪族炭化水素溶媒の添加は、攪拌所要動力として 0.3 kW/m^3 以上の攪拌力で攪拌しながら実施する請求の範囲第42項記載の晶析法。

【請求項44】 N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液への脂肪族炭化水素溶媒の添加は、該N-カルボキシ無水物のスラリーを予め作成した後、該スラリーに脂肪族炭化水素溶媒を逐次添加することにより行う請求の範囲第28~43項のいずれか1項に記載の晶析法。

【請求項45】 予め作成する該N-カルボキシ無水物のスラリーの懸濁量は、晶析終了時点での該N-カルボキシ無水物全量の30重量%以下である請求の範囲第44項記載の晶析法。

【請求項46】 スラリーの作成は、該N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液へ脂肪族炭化水素溶媒を逐次添加することによるか、及び/又は、該N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液へ該N-カルボキシ無水物の結晶を添加することにより行う請求の範囲第44又は45項記載の晶析法。

【請求項47】 予備晶析において、脂肪族炭化水素溶媒に対する富溶媒の重量比率が $0.1 \sim 1.0$ となる割合で、富溶媒溶液に脂肪族炭化水素溶媒を添加する

請求の範囲第46項記載の晶析法。

【請求項48】 添加終了時において、脂肪族炭化水素溶媒に対する富溶媒の重量比率が0.001～1である請求の範囲第28～47項のいずれか1項に記載の晶析法。

【請求項49】 添加終了時において、脂肪族炭化水素溶媒に対する富溶媒の重量比率が0.003～0.8である請求の範囲第48項記載の晶析法。

【請求項50】 添加が終了した後、液温を-30～25℃に調整して晶出量を高める請求の範囲第28～49項のいずれか1項に記載の晶析法。

【請求項51】 N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液は、N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニンにN,N'-カルボニルジイミダゾール若しくはホスゲンを反応させて得られるNCA化反応液であるか、又は、それを濃縮若しくは溶媒置換して得られる溶液である請求の範囲第28～50項のいずれか1項に記載の晶析法。

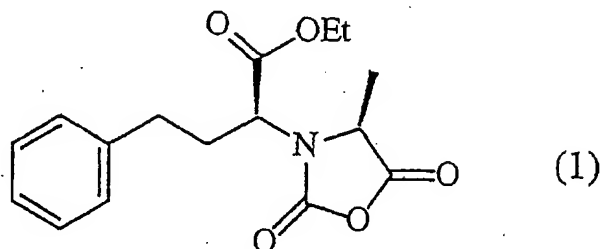
【請求項52】 晶析に際し、予め、NCA化反応で副生した不純物又は着色成分を吸着剤を用いて除去する請求の範囲第51項記載の晶析法。

【請求項53】 NCA化反応溶媒が、N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液における富溶媒を兼ねる請求の範囲第51又は52項記載の晶析法。

【発明の詳細な説明】

技術分野

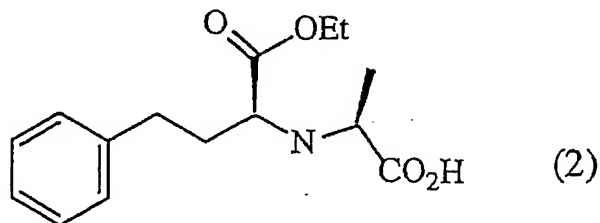
本発明は、高血圧の治療薬として現在市販されているものの中で、アンジオテンシン変換酵素（ACE）を阻害することで優れた抗高血圧作用を示すものの一群の共通中間体である、式（1）



（式中、不斉炭素の立体配置はいずれも（S）配置である）で示されるN-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物（以後、化合物（1）とも称する）の晶析法に関する。

背景技術

化合物（1）は、式（2）



（式中、不斉炭素の立体配置はいずれも（S）配置である）で示されるN-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン（以後、化合物（2）とも称する）にN，N'-カルボニルジイミダゾール又はホスゲンと反応させて得ることができる。上記化合物（1）の使用方法としては、上記反応液から単離することなくそのまま次工程に使用する方法（特開昭57-175152号公報、米国特許US5359086）や、上記反応液から溶媒を減圧下に留去、濃縮乾固することで固化させ、砕いて白色粉末として使用する方法が知られている（特公平5-41159号公報の参考例）。

従来化合物（1）の使用方法には、工業的に利用する上で幾つかの問題があ

った。例えば、反応液として次の工程で用いる場合には、溶媒置換工程を経ない限り、次工程での反応溶媒種が、N-カルボキシ無水物化反応（以降、NCA化反応と称する）での使用溶媒種、又は、NCA化反応での使用溶媒との混合溶媒に制限されることになる。また、溶液での移送と保管が必要となるため、汎用性のある中間体としての取り扱いに関して利便性が悪いという欠点がある。

また、特公平5-41159号公報において粉末として化合物(1)を取得できることは知られているものの、NCA化反応後の溶液を濃縮乾固する方法で取得されているため、共存する不純物は除去されず、また、その操作も工業的規模で実施するには難がある。

本発明者らが化合物(1)の晶析を予備的に検討したところ、化合物(1)の結晶化は、工業的規模では油状化やスケーリングが非常に起こりやすく、工業的規模で安定的に結晶化を実施するのは難しいことが分かった。また、高純度でかつ粉体特性の良好な結晶として取得することが困難であることも判明した。

発明の要約

本発明者らはこれらの課題を解決すべく鋭意研究を重ねた結果、油状化やスケーリングを回避して操作性良く取り扱い、平均結晶粒径が大きく粉体特性の良好な結晶として化合物(1)を安定的に取得できる、工業的に実施可能な晶析法を見出し、本発明を完成するに至った。

即ち、第一の本発明は、N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液と脂肪族炭化水素溶媒を混合して該N-カルボキシ無水物を晶析する方法であって、該N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液を脂肪族炭化水素溶媒へ添加することで、該N-カルボキシ無水物の油状化及びスケーリングを抑制しながら結晶化することからなる、N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の晶析法に関する。

即ち、第二の本発明は、N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液へ脂肪族炭化水素溶媒を添加して該N-カルボキシ無水物を晶析する方法であって、60℃以下の温度で脂肪族炭化水素溶媒を1/4時間以上かけて逐次添加することで、該N

ーカルボキシ無水物の油状化及びスケーリングを抑制することからなる、N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の晶析法に関する。

以下、本発明を詳細に説明する。

発明の詳細な開示

まず、第一の本発明について説明する。

本発明においては、上記化合物(1)の富溶媒溶液と脂肪族炭化水素溶媒を混合して化合物(1)を結晶化させる。化合物(1)の晶析を好適に実施するためには、脂肪族炭化水素溶媒の存在が必須である。

上記脂肪族炭化水素溶媒としては特に制限されないが、例えば、ペンタン、2-メチルペンタン、2,2-ジメチルペンタン、ノルマルヘキサン、イソヘキサン、ノルマルヘプタン、ノルマルオクタン、イソオクタン、ノルマルデカンなどの C_nH_{2n+2} で表されるC5-12の鎖状の飽和炭化水素類、メチルシクロペンタン、エチルシクロペンタン、プロピルシクロペンタン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、エチルシクロヘキサン、プロピルシクロヘキサンなどの C_nH_{2n} で表されるC5-12の環状の飽和炭化水素類、及び、それらの混合溶媒等を挙げることができる。また、2-ペンテン、1-ヘキセン、シクロヘキセンなどの C_nH_{2n} 又は C_nH_{2n-2} で表されるC5-12の不飽和炭化水素類、及び、それらの混合溶媒又はそれらと主記飽和炭化水素類の混合溶媒等も使用可能である。

なかでも、 C_nH_{2n+2} 又は C_nH_{2n} で表されるC5-12の鎖状若しくは環状の飽和炭化水素類又はそれらの混合溶媒が好適である。晶析だけでなく、取得結晶の乾燥時間などを考慮すれば、工業的により好ましい脂肪族炭化水素溶媒は、 C_nH_{2n+2} 又は C_nH_{2n} で表されるC5-C10の飽和炭化水素類又はそれらの混合溶媒である。

なかでも、ペンタン、2-メチルペンタン、2,2-ジメチルペンタン、ノルマルヘキサン、イソヘキサン、ノルマルヘプタン、ノルマルオクタン、イソオクタン、メチルシクロペンタン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、エチルシクロヘキサン、プロピルシクロヘキサン又はそれらの混合溶媒が好ましく、さ

らに、ペンタン、2-メチルペンタン、ノルマルヘキサン、イソヘキサン、ノルマルヘプタン、ノルマルオクタン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、エチルシクロヘキサン、プロピルシクロヘキサン又はそれらの混合溶媒がより好ましい。特に、ノルマルヘキサン、イソヘキサン、ノルマルヘプタン、メチルシクロヘキサン又はそれらの混合溶媒が好適であり、ノルマルヘキサン、ノルマルヘプタン又はそれらの混合溶媒がさらに好適である。

上記富溶媒としては特に制限されないが、例えば、ジクロロメタン、1, 1-ジクロロエタン、1, 2-ジクロロエタン、1, 1, 1-トリクロロエタン、1, 1, 2-トリクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素類、テトラヒドロフラン、1, 4-ジオキサン、t-ブチルメチルエーテルなどのエーテル類、アセトニトリルなどのニトリル類、酢酸エチル、酢酸メチル、酢酸プロピル、酢酸イソプロピル、酢酸ブチル、酢酸イソブチル、酢酸ペンチル、プロピオン酸メチル、プロピオン酸エチルなどのエステル類、アセトン、メチルエチルケトンなどのケトン類、トルエンなどの芳香族類、及び、それらの混合溶媒等を挙げることができる。具体的には、好ましくは、ジクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、テトラヒドロフラン、1, 4-ジオキサン、アセトニトリル、酢酸エチル、酢酸メチル、酢酸イソプロピル、アセトン、メチルエチルケトン、トルエンである。

なかでも、上記のハロゲン化炭化水素類、エーテル類及びエステル類が好適であり、特にハロゲン化炭化水素類が好適である。ハロゲン化炭化水素類としては、ジクロロメタン、1, 1-ジクロロエタン、1, 2-ジクロロエタン、1, 1, 1-トリクロロエタン、1, 1, 2-トリクロロエタン又はこれらの混合溶媒が好ましく、なかでも、ジクロロメタン、1, 2-ジクロロエタンが好ましい。特に好ましいのはジクロロメタンである。言うまでもなく、他の溶媒が悪影響の無い範囲で存在してもよい。

第一の本発明においては、上記化合物(1)の富溶媒溶液と脂肪族炭化水素溶媒の混合は上記化合物(1)の富溶媒溶液を脂肪族炭化水素溶媒に添加する方法で実施される。

富溶媒溶液の添加時の温度は、60℃以下が好ましいが、本発明の効果を最大に発揮するためには、富溶媒溶液の添加時に-30～50℃がより好ましく、-

20～45℃がさらに好ましい。

上記化合物(1)の富溶媒溶液の脂肪族炭化水素溶媒への添加は、富溶媒溶液の逐次添加により行うのが好ましい。このような逐次添加は、1/4時間以上かけて行うことが好ましく、良好な結晶化のためには、1/2時間以上がより好ましく、さらに好ましくは1時間以上である。

第一の本発明の晶析においては、予め脂肪族炭化水素溶媒中に一定量の化合物(1)の結晶を添加しておいた状態で、化合物(1)の富溶媒溶液を添加すると、油状化及びスケーリングをほとんど生じない、さらに良好な結晶化が実施可能である。具体的には、添加する富溶媒溶液中の該化合物(1)の全量に対して、好ましくは30重量%以下、より好ましくは20重量%以下、さらに好ましくは5重量%以下の該化合物(1)の結晶(下限は普通0.1重量%である)を脂肪族炭化水素溶媒に添加して該化合物(1)の結晶スラリーを調製し、該スラリーに化合物(1)の富溶媒溶液を添加、好ましくは逐次添加することにより行う。

また、予め化合物(1)の富溶媒溶液の一部を脂肪族炭化水素溶媒に添加して、該化合物(1)を析出させたスラリーを調製した後、該スラリーに残りの富溶媒溶液を添加することによっても、同様の効果が達成できる。具体的には、添加する該化合物(1)の富溶媒溶液の全量に対して、好ましくは30重量%以下、より好ましくは20重量%以下、さらに好ましくは10重量%以下の富溶媒溶液(下限は普通0.5重量%である)を脂肪族炭化水素溶媒へ予め添加、好ましくは逐次添加して該化合物(1)の結晶スラリーを一旦調製した後、残りの富溶媒溶液を添加、好ましくは逐次添加することで、油状化やスケーリングがほとんど生じない結晶化が実施できる。脂肪族炭化水素溶媒へ該化合物(1)の富溶媒溶液の一部を添加して、結晶スラリーを一旦調製する場合、該化合物(1)の富溶媒溶液の添加は、例えば1/10時間以上の時間をかけて行うが、良好な結晶析出のためには、1/5時間以上かけて行うのが好ましく、より好ましくは1/2時間以上である。

言うまでもないが、化合物(1)の富溶媒溶液全量を脂肪族炭化水素溶媒に長時間かけて徐々に連続又は分割添加することは、上記の該化合物(1)の結晶スラリーを一旦調製した後に、富溶媒溶液を添加する操作を連続して実施している

ことと同じであり、上記と同様の油状化及びスケーリングの抑制効果を期待できる。

上記化合物(1)の富溶媒溶液を脂肪族炭化水素溶媒へ添加した後の保持時間は、特に制限されないが、普通、約1/2時間以上である。

添加終了時の富溶媒と脂肪族炭化水素溶媒との比率は、使用する富溶媒と脂肪族炭化水素溶媒の組み合わせや使用する化合物(1)の富溶媒溶液中の濃度により異なるが、脂肪族炭化水素溶媒に対する富溶媒の重量比率として、生産性などを考慮して、0.001~1が好ましく、0.003~1がより好ましく、0.003~0.8がさらに好ましく、0.01~0.5が特に好ましい。

具体的には、富溶媒にハロゲン化炭化水素を用いる場合には好ましくは0.003~1、より好ましくは0.01~0.5であり、富溶媒にテトラヒドロフラン、アセトニトリル、アセトン等の非プロトン性極性溶媒を用いる場合では0.01~0.7が好ましく、より好ましくは0.05~0.5であり、富溶媒に酢酸エチルなどのエステル類又はトルエンなどの芳香族類を用いる場合では0.06~0.8が好ましく、より好ましくは0.1~0.5である。

上記の結晶化により、最終的に富溶媒と脂肪族炭化水素溶媒の比率を所定比率に調整することで、全量の80重量%以上、より好ましくは90重量%以上、さらに好ましくは95重量%以上の該化合物(1)を析出させ、油状化を抑制し、スケーリングは全量の10重量%以下、より好ましくは8重量%以下に抑制しながら、高い回収率で該化合物(1)の結晶を取得することが可能である。

第一の本発明では、富溶媒溶液の脂肪族炭化水素溶媒への添加が終了した後、析出している結晶を分離する前に、液温を25℃以下に調整して晶出量を高めることが好ましい。上記液温は、より好ましくは-30~25℃であり、さらに好ましくは-20~15℃の温度である。これにより、結晶を十分に析出させて、高回収率で結晶を取得できる。

本発明の晶析法は、化合物(1)の再結晶方法として使用することができるし、反応液からの化合物(1)の単離方法として使用することもできる。

本発明で使用する化合物(1)の富溶媒溶液は、前記化合物(2)に、上記富溶媒中、N, N'-カルボニルジイミダゾール又はホスゲン(ホスゲン2量体や

ホスゲン 3 量体等も含む) を反応させることにより得られる N C A 化反応液でもよい。これらの N C A 化反応の溶媒としては、N C A 化反応で安定な溶媒であれば特に限定されず、例えば、上記のハロゲン化炭化水素類、エーテル類、エステル類、ニトリル類、ケトン類又はこれらの混合溶媒等を好ましく用いることができる。具体的には、ジクロロメタンや 1, 2 - ジクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素類、テトラヒドロフランや 1, 4 - ジオキサンなどのエーテル類、酢酸エチルなどのエステル類、アセトニトリルなどのニトリル類、アセトンやメチルエチルケトンなどのケトン類などが一般に好適に使用でき、なかでもハロゲン化炭化水素類が好ましく、特にジクロロメタンが好ましい。

晶析時に用いる溶媒種と上記 N C A 化反応で用いる溶媒種は必ずしも同一でなくとも良い。すなわち、本発明で使用する化合物 (1) の富溶媒溶液としては、N C A 化反応後、反応溶媒を含む低沸点成分 (ホスゲンを使用した場合にはホスゲン、塩化水素ガス等を含む) を除去するために、1 回又は複数回の濃縮操作を行ったものを用いてもよいし、反応溶媒を晶析に適した溶媒へ置換したものを用いてもよい。言うまでもなく、反応溶媒が晶析溶媒 (富溶媒) を兼ねるのが好都合である。例えば、ジクロロメタン等のハロゲン化炭化水素類を N C A 化反応溶媒として用い、N C A 化試剤としてホスゲンを使用した場合では、反応後に濃縮して化合物 (1) の濃度を調整して、これを化合物 (1) の富溶媒溶液として好ましく用いることができる。

なお、高品質の化合物 (1) の結晶を取得するために、上記 N C A 反応で副生した不純物又は着色成分を、本発明の晶析の実施に際し、あらかじめ、吸着剤 (好ましくは、活性炭) を用いて除去するのが好ましい。

このようにして得られた結晶は、遠心分離や加圧濾過、減圧濾過などの一般的な固液分離操作により分離し、好ましくは脂肪族炭化水素溶媒で洗浄した後、必要に応じて、常圧乾燥、減圧乾燥 (真空乾燥) などにより乾燥することができる。

第一の本発明によれば、該化合物 (1) の油状化及びスケーリングを抑制しながら、良好に結晶化が実施でき、高回収率で該化合物 (1) の結晶を取得することができる。

次に、第二の本発明を説明する。

第二の本発明においては、上記化合物 (1) の富溶媒溶液へ脂肪族炭化水素溶媒を添加して化合物 (1) を結晶化させる。化合物 (1) の晶析を好適に実施するためには、脂肪族炭化水素溶媒の存在が必須である。

上記脂肪族炭化水素溶媒としては特に制限されないが、例えば、ペンタン、2-メチルペンタン、2, 2-ジメチルペンタン、ノルマルヘキサン、イソヘキサン、ノルマルヘプタン、ノルマルオクタン、イソオクタン、ノルマルデカンなどの $C_n H_{2n+2}$ で表される C 5 - 1 2 の鎖状の飽和炭化水素類、シクロペンタン、メチルシクロペンタン、エチルシクロペンタン、プロピルシクロペンタン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、エチルシクロヘキサン、プロピルシクロヘキサンなどの $C_n H_{2n}$ で表される C 5 - 1 2 の環状の飽和炭化水素類、及び、それらの混合溶媒等を挙げることができる。また、2-ペンテン、1-ヘキセン、シクロヘキセンなどの $C_n H_{2n}$ 又は $C_n H_{2n-2}$ で表される C 5 - 1 2 の不飽和炭化水素類、及び、それらの混合溶媒又はそれらと上記飽和炭化水素類の混合溶媒等も使用可能である。

なかでも、 $C_n H_{2n+2}$ 又は $C_n H_{2n}$ で表される C 5 - 1 2 の鎖状若しくは環状の飽和炭化水素類又はそれらの混合溶媒が好適である。晶析だけでなく、取得結晶の乾燥時間などを考慮すれば、工業的により好ましい脂肪族炭化水素溶媒は、 $C_n H_{2n+2}$ 又は $C_n H_{2n}$ で表される C 5 - C 1 0 の鎖状若しくは環状の飽和炭化水素類又はそれらの混合溶媒である。

なかでも、ペンタン、2-メチルペンタン、2, 2-ジメチルペンタン、ノルマルヘキサン、イソヘキサン、ノルマルヘプタン、ノルマルオクタン、イソオクタン、ノルマルデカン、シクロペンタン、メチルシクロペンタン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、エチルシクロヘキサン、プロピルシクロヘキサン又はそれらの混合溶媒が好ましい。特に、ノルマルヘキサン、イソヘキサン、ノルマルヘプタン、イソオクタン、メチルシクロヘキサン又はそれらの混合溶媒が好適であり、ノルマルヘキサン、ノルマルヘプタン又はそれらの混合溶媒がさらに好適である。

上記富溶媒としては特に制限されないが、例えば、ジクロロメタン、1, 1-

ジクロロエタン、1, 2-ジクロロエタン、1, 1, 1-トリクロロエタン、1, 1, 2-トリクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素類、テトラヒドロフラン、1, 4-ジオキサン、t-ブチルメチルエーテルなどのエーテル類、アセトニトリルなどのニトリル類、酢酸エチル、酢酸メチル、酢酸プロピル、酢酸イソプロピル、酢酸ブチル、酢酸イソブチル、酢酸ペンチル、プロピオン酸メチル、プロピオン酸エチルなどのエステル類、アセトン、メチルエチルケトンなどのケトン類、トルエンなどの芳香族類、及び、それらの混合溶媒等を挙げることができる。具体的には、好ましくは、ジクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、テトラヒドロフラン、1, 4-ジオキサン、アセトニトリル、酢酸エチル、酢酸メチル、酢酸イソプロピル、アセトン、メチルエチルケトンである。

なかでも、上記のハロゲン化炭化水素類、エーテル類及びエステル類が好適であり、特にハロゲン化炭化水素類が好適である。ハロゲン化炭化水素類としては、ジクロロメタン、1, 1-ジクロロエタン、1, 2-ジクロロエタン、1, 1, 1-トリクロロエタン、1, 1, 2-トリクロロエタン又はこれらの混合溶媒が好ましく、なかでも、ジクロロメタン、1, 2-ジクロロエタンが好ましい。特に好ましくはジクロロメタンである。言うまでもなく、他の溶媒が悪影響の無い範囲で存在してもよい。

次に、脂肪族炭化水素溶媒の添加時の条件について説明する。

上記化合物(1)の富溶媒溶液への脂肪族炭化水素溶媒の添加は、逐次添加により行われる。逐次添加は、上記富溶媒溶液を連続的に添加することにより行ってもよいし、上記富溶媒溶液をいくつかに分割してそれらを順次添加することにより行ってもよい。

逐次添加にかける時間は、添加時の温度、濃度や攪拌状態によって異なるが、一般に所定の脂肪族炭化水素溶媒全量の添加を1/4時間以上かけて行う。大きな粒径の結晶を得るためには1/2時間以上かけて逐次添加を行うのが好ましく、1時間以上かけるのがより好ましい。

また、脂肪族炭化水素溶媒を添加する際の温度は、油状化やスケーリングを抑制するために、60℃以下である。本発明の効果を最大に発揮するためには、-30～50℃がより好ましく、安定的に大粒径の結晶を得るためには、0～45

℃がさらに好ましい。脂肪族炭化水素溶媒添加後の保持時間は、特に制限されないが、普通、約 1 / 2 時間以上あれば充分である。

第二の本発明では、脂肪族炭化水素溶媒の添加時に、油状化やスケーリングを抑制するのに十分な攪拌を与えることが好ましい。攪拌の強さを単位体積当たりの攪拌所要動力として表した場合、単位体積当たりの攪拌所要動力として、一般に 0.1 kW/m^3 以上の攪拌力で攪拌しながら添加するのが好ましく、より好ましくは 0.3 kW/m^3 以上の攪拌力である。

第二の本発明の晶析法における添加は、N-カルボキシ無水物のスラリーを予め作成した（予備晶析）後、該スラリーに脂肪族炭化水素溶媒を逐次添加することにより行くと、油状化やスケーリングを安定的に抑制できるとともに大きな粒径の結晶を取得でき、さらに好都合である。

上記予備晶析で予め作成するスラリーの懸濁量としては特に制限はないが、生産性などを考慮すると、晶析終了時点での該N-カルボキシ無水物全量の 30 重量%以下であることが好ましく、より好ましくは 20 重量%以下、さらに好ましくは 10 重量%以下であり、下限は通常 0.1 重量%である。

予備晶析におけるスラリーは、該N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液へ所定量の脂肪族炭化水素溶媒を逐次添加して（予備晶析）、富溶媒と脂肪族炭化水素溶媒の混合組成を化合物（1）の一部が析出する組成に調整して核化させることにより作成しても良いし、該N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液に該N-カルボキシ無水物の結晶を添加することにより作成しても良い。また、両方の手法をともに用いてもよい。

上記懸濁量を達成するための好ましい混合組成は、晶析濃度や使用する溶媒種類により一律に規定できないが、脂肪族炭化水素溶媒に対する富溶媒の重量比率は、化合物（1）の富溶媒溶液に脂肪族炭化水素溶媒を添加する場合、0.1 ~ 10 が好ましく、0.1 ~ 5 がより好ましく、0.1 ~ 3 がさらに好ましい。

具体的な例として、富溶媒にジクロロメタン、テトラヒドロフラン、アセトニトリルやアセトン等を用いた場合では、上記予備晶析時のスラリーの懸濁量を達成するための脂肪族炭化水素溶媒に対する富溶媒の重量比率は、好ましくは 0.2 ~ 5 であり、より好ましくは 0.2 ~ 3 であり、また、富溶媒に酢酸エチルや

トルエン等を用いた場合には、上記懸濁量を達成するための脂肪族炭化水素溶媒に対する富溶媒の重量比率は、好ましくは0.3～7であり、より好ましくは0.3～5である。尚、予備晶析で良好な核化・結晶成長を行うためには、一般に予備晶析時に結晶析出が一度に生じないように、脂肪族炭化水素溶媒を分割又は連続添加するのが好ましく、添加時間は、1/5時間以上、良好な核化・結晶成長のためには、普通1/2時間程度、より好ましくは1/2時間以上必要である。

上記N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液へ該N-カルボキシ無水物の結晶を添加して予備晶析のスラリーを作成する場合には、該N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液中での濃度を飽和溶解度近辺以下にコントロールする方が好都合である。富溶媒溶液の該N-カルボキシ無水物の濃度や溶液温度を調整することにより、及び/又は、所定量の脂肪族炭化水素溶媒を添加することにより、実施することができる。

言うまでもないが、該N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液への脂肪族炭化水素溶媒の逐次添加を長時間に渡って実施する操作や、結晶析出開始時に脂肪族炭化水素溶媒の添加を一時停止して結晶を成長させる等の結晶析出速度をコントロールした後に残りの所定量の脂肪族炭化水素溶媒を追添加することなどの操作は、上記の予備晶析を経る結晶化と同じ効果が期待できる。

次に、第二の本発明の晶析での富溶媒と使用する脂肪族炭化水素の添加量の関係について説明する。

脂肪族炭化水素溶媒の添加終了時において、富溶媒と脂肪族炭化水素溶媒との比率は、使用する富溶媒と脂肪族炭化水素溶媒の組み合わせや使用する化合物(1)の富溶媒溶液中の濃度により異なるが、脂肪族炭化水素溶媒に対する富溶媒の重量比率として、生産性などを考慮して、0.001～1が好ましく、0.003～0.8がより好ましく、0.01～0.5がさらに好ましい。

具体的には、富溶媒にハロゲン化炭化水素を用いる場合には、好ましくは0.003～1、より好ましくは0.01～0.5であり、富溶媒にテトラヒドロフラン、アセトニトリル、アセトン等の非プロトン性極性溶媒を用いる場合には、0.01～0.7が好ましく、より好ましくは0.05～0.5であり、富溶媒

に酢酸エチルなどのエステル類又はトルエンなどの芳香族類を用いる場合には、
0.06～0.8が好ましく、より好ましくは0.1～0.5である。

上記の結晶化により、最終的に富溶媒と脂肪族炭化水素溶媒の比率を所定比率に調整することで、全量の80重量%以上、より好ましくは90重量%以上、さらに好ましくは95重量%の該化合物(1)を析出させ、油状化を抑制し、スケーリングは全量の5重量%以下、より好ましくは3重量%以下に抑制しながら、高い回収率で平均結晶粒径が200 μ m以上の該化合物(1)の結晶を取得することが可能である。

第二の本発明では、富溶媒溶液への脂肪族炭化水素溶媒の添加が終了した後、析出している結晶を分離する前に、液温を25℃以下に調整して晶出量を高めることが好ましい。上記液温は、より好ましくは-30～25℃であり、さらに好ましくは-20～15℃の温度である。これにより、結晶を十分に析出させて、高回収率で結晶を取得できる。

本発明の晶析法は、化合物(1)の再結晶方法として使用することができるし、反応液からの化合物(1)の単離方法として使用することもできる。

上記化合物(1)の富溶媒溶液については上述したものと同様である。

このようにして得られた結晶は、遠心分離や加圧濾過、減圧濾過などの一般的な固液分離操作により分離し、好ましくは脂肪族炭化水素溶媒で洗浄した後、必要に応じて、常圧乾燥、減圧乾燥(真空乾燥)などにより乾燥することができる。

第二の本発明によれば、該化合物(1)の油状化及びスケーリングを抑制しながら、操作性良く結晶化が実施でき、粉体特性の良好な、一般に、平均粒径が約200 μ m以上の該化合物(1)の結晶を高回収率で安定的に取得することができる。化合物(1)を安定的に大粒径結晶として取得することは、不安定な化合物(1)の長期保管、高温保管における安定化に大きく寄与すると期待できる。
発明を実施するための最良の形態

以下に実施例及び参考製造例を用いてさらに詳しく本発明を説明するが、本発明はもとよりこれらに限定されるものではない。

以下の実施例及び参考製造例において、N-(1(S))-エトキシカルボニル

-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の定量は、該 N-カルボキシ無水物の溶液又は結晶を、トリエチルアミン含有エタノール中でエチルエステル体へ誘導した後、以下のHPLC分析により行った。

分析条件

機種 : (株) 島津製作所製、LC-9A

カラム : 日本分光(株)製ODSカラム

Finepak SIL-C18-5

4.6mm×250mm

溶離液 : アセトニトリル/60mM 燐酸バッファー=35/65 (v/v)

流速 : 0.8ml/min

検出 : 210nm (UV検出器)

温度 : 30℃

(富溶媒溶液の調製例) N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の富溶媒溶液の調製

環流冷却器をセットした2L容量の4つ口丸底フラスコにN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン25g(89.6mmol)とジクロロメタン500mlを加え、攪拌しながらホスゲン32gを吹き込んだ後、50℃の油浴上にて8時間加熱環流した。反応後、ジクロロメタン(ホスゲン、塩化水素ガスを含む)を減圧下に留去した後、残査にジクロロメタンを加え、N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の濃度として約62重量%溶液を調製した(収率98%)。

(実施例1)

富溶媒溶液の調製例の方法で調製したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液63.2g(62重量%濃度)をノルマルヘキサン250ml中へ、-12℃にて1時間かけて添加した後、同温度で1時間攪拌した(富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比は0.15)。析出したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減

圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 50 ml で洗浄した。濾過後、器壁に付着したスケーリング量は別途乾燥して全体量の約 6 重量%であることを確認した。また、油状化はほとんど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、37.2 g の乾燥品を得た（回収率 93%、化学純度 98%、光学純度 99% e. e. 以上、平均粒径 50 μ m）。

（実施例 2）

富溶媒溶液の調製例の方法で調製した N-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液 63.2 g（62 重量%濃度）をノルマルヘキサン 250 ml 中へ、45℃にて30分かけて添加した後、同温度で30分攪拌し、更に、4時間かけて5℃まで冷却し、同温度で1時間攪拌した（富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比は 0.15）。析出した N-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 100 ml で洗浄した。濾過後、器壁に付着したスケーリング量は別途乾燥して全体量の約 8 重量%であることを確認した。また、油状化はほとんど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、36.8 g の乾燥品を得た（回収率 92%、化学純度 98%、光学純度 99% e. e. 以上、平均粒径 20 μ m）。

（実施例 3）

富溶媒溶液の調製例の方法で調製した N-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液 160 g（60 重量%濃度）をノルマルヘキサン 700 ml 中へ、27℃にて1時間かけて添加した後、同温度で30分攪拌し、更に、1時間かけて5℃まで冷却し、同温度で1時間攪拌した（富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比は 0.13）。析出した N-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 200 ml で洗浄した。濾過後、器壁に付着したスケーリング量は別途乾燥して、全体量の約 5 重量%であることを確認した。また、油状化はほとんど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15

時間乾燥し、92.1 g の乾燥品を得た（回収率 94 %、化学純度 98 %、光学純度 99 % e. e. 以上、平均粒径 20 μ m）。

（実施例 4）

富溶媒溶液の調製例の方法で調製した N-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液 100 g（62 重量%濃度）を、N-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶 1.9 g を懸濁させたノルマルヘキサン 700 ml（添加結晶によるスラリー濃度は約 1.8 重量%）中へ、27℃下、15 分かけて添加した後、同温度で 30 分攪拌し、更に、1 時間かけて 10℃まで冷却し、同温度で 1 時間攪拌した（富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比は 0.08）。析出した N-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 80 ml で洗浄した。濾過の際、スケーリングは殆ど生じていないことを確認した。また、油状化も生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で 15 時間乾燥し、61.4 g の乾燥品を得た（回収率 96 %、化学純度 99 % 以上、光学純度 99 % e. e. 以上、平均粒径 40 μ m）。

（実施例 5）

富溶媒溶液の調製例の方法で調製した N-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液 160 g（62 重量%濃度）の一部（同左溶液 5 g）をノルマルヘキサン 700 ml 中へ、27℃下、15 分かけて添加した後、同温度で 30 分攪拌し、予備晶析を行った（予備晶析時の富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比は 0.004、生じたスラリーの懸濁量は 2.3 重量%）。次いで、上記ジクロロメタン溶液の残り（155 g）を、27℃下、15 分かけて添加した後、同温度で 30 分攪拌し、更に、1 時間かけて 10℃まで冷却し、同温度で 1 時間攪拌した（添加終了時の富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比は 0.13）。析出した N-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサ

ン 130 ml で洗浄した。濾過の際、スケーリングが殆ど生じていないことを確認した。また、油状化も生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、94.8 g の乾燥品を得た（回収率95%、化学純度99%以上、光学純度99% e. e. 以上、平均粒径40 μm）。

（実施例6）

富溶媒溶液の調製例の方法で調製したN-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液26.4 g（62重量%濃度）をノルマルヘキサン300 ml 中へ、35℃にて30分かけて添加した後、同温度で30分攪拌し、更に、3時間かけて5℃まで冷却し、同温度で1時間攪拌した（富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比は0.05）。析出したN-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン50 ml で洗浄した。濾過後、器壁に付着したスケーリング量は別途乾燥して全体量の約2重量%であることを確認した。また、油状化はほとんど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、15.7 g の乾燥品を得た（回収率96%、光学純度99% e. e. 以上、取得結晶の平均粒径は約20 μm）。

（実施例7）

富溶媒溶液の調製例の方法で調製したN-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液131.6 g（62重量%濃度）をノルマルヘキサン152 ml 中へ、35℃にて30分かけて添加した後、同温度で30分攪拌し、更に、3時間かけて5℃まで冷却し、同温度で1時間攪拌した（富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比は0.5）。析出したN-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン150 ml で洗浄した。濾過後、器壁に付着したスケーリング量は別途乾燥して全体量の約1重量%であることを確認した。また、油状化はほとんど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、75.0 g の乾燥品を得た（回収率92%、光学純度99% e. e.

以上、取得結晶の平均粒径は約 $20\ \mu\text{m}$)。

(実施例 8)

N - (1 (S) - エトキシカルボニル - 3 - フェニルプロピル) - L - アラニン
N - カルボキシ無水物 $24.0\ \text{g}$ を含む酢酸エチル溶液 $48.0\ \text{g}$ (50% 重量 % 濃度) をノルマルヘキサン $250\ \text{ml}$ 中へ、 35°C にて 30 分かけて添加した後、同温度で 30 分攪拌し、更に、 3 時間かけて 5°C まで冷却し、同温度で 1 時間攪拌した (富溶媒 / 脂肪族炭化水素溶媒の重量比は 0.15)。析出した N - (1 (S) - エトキシカルボニル - 3 - フェニルプロピル) - L - アラニン N - カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン $60\ \text{ml}$ で洗浄した。濾過後、器壁に付着したスケーリング量は別途乾燥して、全体量の約 3% であることを確認した。また、油状化はほとんど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、 25°C で 15 時間乾燥し、 $22.3\ \text{g}$ の乾燥品を得た (回収率 93% 、光学純度 $99\%\ \text{e. e.}$ 以上、取得結晶の平均粒径は約 $30\ \mu\text{m}$)。

(実施例 9)

N - (1 (S) - エトキシカルボニル - 3 - フェニルプロピル) - L - アラニン
N - カルボキシ無水物 $39.2\ \text{g}$ を含むアセトン溶液 $63.2\ \text{g}$ (62% 重量 % 濃度) をノルマルヘキサン $250\ \text{ml}$ 中へ、 30°C にて 30 分かけて添加した後、同温度で 30 分攪拌し、更に、 2.5 時間かけて 5°C まで冷却し、同温度で 1 時間攪拌した (富溶媒 / 脂肪族炭化水素溶媒の重量比は 0.15)。析出した N - (1 (S) - エトキシカルボニル - 3 - フェニルプロピル) - L - アラニン N - カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン $100\ \text{ml}$ で洗浄した。濾過後、器壁に付着したスケーリング量は別途乾燥して、全体量の約 1% であることを確認した。また、油状化はほとんど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、 25°C で 15 時間乾燥し、 $34.4\ \text{g}$ の乾燥品を得た (回収率 88% 、光学純度 $99\%\ \text{e. e.}$ 以上、取得結晶の平均粒径は約 $40\ \mu\text{m}$)。

(実施例 10)

N - (1 (S) - エトキシカルボニル - 3 - フェニルプロピル) - L - アラニ

ン N-カルボキシ無水物 39.2 g を含むテトラヒドロフラン溶液 63.3 g (62 重量%濃度) をノルマルヘキサン 250 ml 中へ、35℃にて30分かけて添加した後、同温度で30分攪拌し、更に、3時間かけて5℃まで冷却し、同温度で1時間攪拌した(富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比は0.15)。析出したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 100 ml で洗浄した。濾過後、器壁に付着したスケーリング量は別途乾燥して、全体量の約1重量%であることを確認した。また、油状化はほとんど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、37.8 g の乾燥品を得た(回収率96%、光学純度99% e. e. 以上、取得結晶の平均粒径は約30 μ m)。

(実施例 11)

富溶媒溶液の調製例の方法で調製したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液 63.3 g (62 重量%濃度) をイソオクタン 240 ml 中へ、35℃にて30分かけて添加した後、同温度で30分攪拌し、更に、3時間かけて5℃まで冷却し、同温度で1時間攪拌した(富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比は0.15)。析出したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 100 ml で洗浄した。濾過後、器壁に付着したスケーリング量は別途乾燥して全体量の約1重量%であることを確認した。また、油状化はほとんど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、38.0 g の乾燥品を得た(回収率97%、光学純度99% e. e. 以上、取得結晶の平均粒径は約20 μ m)。

(実施例 12)

富溶媒溶液の調製例の方法で調製したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液 63.3 g (62 重量%濃度) をメチルシクロヘキサン 235 ml 中へ、35℃にて30分かけて添加した後、同温度で30分攪拌し、更に、3時間かけ

て5℃まで冷却し、同温度で1時間攪拌した（富溶媒／脂肪族炭化水素溶媒の重量比は0.15）。析出したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン100mlで洗浄した。濾過後、器壁に付着したスケーリング量は別途乾燥して全体量の約1重量%であることを確認した。また、油状化はほとんど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、40.4gの乾燥品を得た（回収率95%、光学純度99% e. e. 以上、取得結晶の平均粒径は約20μm）。

（実施例13）

富溶媒溶液の調製例と同様の方法で調製したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液253g（62重量%濃度）に、ノルマルヘキサン200mlを温度40～41℃で30分かけて添加した後、同温度で30分攪拌した（この時点での富溶媒／脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は0.71、生じたスラリーの懸濁量は約25重量%）。次いで、ノルマルヘキサン800mlを温度40～41℃で1時間かけて添加した後、同温度で1時間攪拌し、更に、1時間かけて5℃まで冷却し、同温度で2時間攪拌した（晶析終了時の富溶媒／脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は0.14）。析出したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン200mlで洗浄した（濾過性は極めて良好であった）。容器からのスラリー払い出し後、スケーリング量を確認したところ、容器壁に付着した結晶量は全量に対して2重量%であった。また、油状化は殆ど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、145.9gの乾燥品を得た（回収率93%、化学純度99%以上、光学純度99% e. e. 以上、平均粒径約400μm）。尚、晶析時の攪拌は、攪拌所要動力として、約0.7～1.3kW/m³の攪拌力で実施した。

（実施例14）

富溶媒溶液の調製例と同様の方法で調製したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロ

ロメタン溶液 63.2 g (62 重量%濃度) に、ノルマルヘキサン 50 ml を温度 35℃ で 15 分かけて添加した後、同温度で該 N-カルボキシ無水物の結晶 0.5 g を添加し、さらに 30 分攪拌を実施した (この時点での富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒重量比率は 0.71、生じたスラリーの懸濁量は約 20 重量%)。次いで、ノルマルヘキサン 200 ml を温度 35℃ で 1 時間かけて添加した後、同温度で 1 時間攪拌し、更に、1 時間かけて 5℃ まで冷却し、同温度で 1 時間攪拌した (晶析終了時の富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は 0.14)。析出した N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 100 ml で洗浄した (濾過性は極めて良好であった)。容器からのスラリー払い出し後、スケーリング量を確認したところ、容器壁に付着した結晶量は全量に対して 2 重量%であった。また、油状化は殆ど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃ で 15 時間乾燥し、37.6 g の乾燥品を得た (回収率 96%、化学純度 99% 以上、光学純度 99% e. e. 以上、平均粒径約 400 μ m)。尚、晶析時の攪拌は、攪拌所要動力として、約 0.5~1.3 kW/ m^3 の攪拌力で実施した。

(実施例 15)

富溶媒溶液の調製例と同様の方法で調製した N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液 63.3 g (62 重量%濃度) に、ノルマルヘキサン 100 ml を温度 35℃ で 30 分かけて添加した後、同温度で 30 分攪拌した (この時点での富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は 0.35)。次いで、ノルマルヘキサン 200 ml を温度 35℃ で 1 時間かけて添加した後、同温度で 1 時間攪拌し、更に、1 時間かけて 5℃ まで冷却し、同温度で 1 時間攪拌した (晶析終了時の富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は 0.12)。析出した N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 50 ml で洗浄した (濾過性は極めて良好であった)。容器からのスラリー払い出し後、スケーリング量を確認したところ、容器壁に付着した結晶量は全量に対して 1 重

量%であった。また、油状化は殆ど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、37.7gの乾燥品を得た（回収率94%、化学純度98%以上、光学純度99% e. e. 以上、平均粒径約380 μ m）。尚、晶析時の攪拌は、攪拌所要動力として、約0.4~1.3 kW/m³の攪拌力で実施した。

（実施例16）

富溶媒溶液の調製例と同様の方法で調製したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液63.2g（62重量%濃度）に、ノルマルヘキサン250mlを温度45℃で1.5時間かけて添加した後、同温度で1時間攪拌した（富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は0.14）。次いで、2時間かけて5℃まで冷却し、同温度で1時間攪拌した。析出したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン100mlで洗浄した（濾過性は極めて良好であった）。容器からのスラリー払い出し後、スケーリング量を確認したところ、容器壁に付着した結晶量は全量に対して3重量%であった。また、油状化は殆ど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、37.9gの乾燥品を得た（回収率94%、化学純度97%以上、光学純度99% e. e. 以上、平均粒径約300 μ m）。尚、晶析時の攪拌は、攪拌所要動力として、約0.42~0.8 kW/m³の攪拌力で実施した。

（実施例17）

富溶媒溶液の調製例と同様の方法で調製したN-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液131.6g（62重量%濃度）に、ノルマルヘキサン50mlを温度18~23℃で30分かけて添加した後、同温度で30分攪拌した（この時点での富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は1.52）。次いで、ノルマルヘキサン102mlを温度24~26℃で1時間かけて添加した後、同温度で1時間攪拌し、更に、2時間かけて5℃まで冷却し、同温度で1時間攪拌した（晶析終了時の富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は0.5）。析出したN-(

1 (S) - エトキシカルボニル - 3 - フェニルプロピル) - L - アラニン N - カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 200 ml で洗浄した (濾過性は極めて良好であった)。容器からのスラリー払い出し後、スケーリング量を確認したところ、容器壁に付着した結晶量は全量に対して約 1 重量% であった。また、油状化は殆ど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃ で 15 時間乾燥し、75.1 g の乾燥品を得た (回収率 92%、化学純度 99% 以上、光学純度 99% e. e. 以上、平均粒径約 200 μ m)。尚、晶析時の攪拌は、攪拌所要動力として、約 0.7 ~ 1.3 kW/m³ の攪拌力で実施した。

(実施例 18)

富溶媒溶液の調製例と同様の方法で調製した N - (1 (S) - エトキシカルボニル - 3 - フェニルプロピル) - L - アラニン N - カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液 26.3 g (62 重量% 濃度) に、ノルマルヘキサン 50 ml を温度 15 ~ 18℃ で 15 分かけて添加した後、同温度で 30 分攪拌した (この時点での富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は 0.30)。次いで、ノルマルヘキサン 250 ml を温度 18 ~ 23℃ で 1 時間かけて添加した後、同温度で 1 時間攪拌し、更に、2 時間かけて 5℃ まで冷却し、同温度で 1 時間攪拌した (晶析終了時の富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は 0.05)。析出した N - (1 (S) - エトキシカルボニル - 3 - フェニルプロピル) - L - アラニン N - カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 60 ml で洗浄した (濾過性は極めて良好であった)。容器からのスラリー払い出し後、スケーリング量を確認したところ、容器壁に付着した結晶量は全量に対して約 5 重量% であった。また、油状化は殆ど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃ で 15 時間乾燥し、15.2 g の乾燥品を得た (回収率 94%、化学純度 99% 以上、光学純度 99% e. e. 以上、平均粒径約 200 μ m)。尚、晶析時の攪拌は、攪拌所要動力として、約 0.7 ~ 1.3 kW/m³ の攪拌力で実施した。

(実施例 19)

富溶媒溶液の調製例と同様の方法で調製した N - (1 (S) - エトキシカルボ

ニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液 63.2 g (62 重量%濃度) に、ノルマルヘキサン 50 ml を温度 15 ~ 18 °C で 15 分かけて添加した後、同温度で 30 分攪拌した (この時点での富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は 0.73)。次いで、ノルマルヘキサン 200 ml を温度 15 ~ 18 °C で 1 時間かけて添加した後、同温度で 1 時間攪拌し、更に、2 時間かけて 5 °C まで冷却し、同温度で 1 時間攪拌した (晶析終了時の富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は 0.15)。析出した N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 100 ml で洗浄した (濾過性は極めて良好であった)。容器からのスラリー払い出し後、スケーリング量を確認したところ、容器壁に付着した結晶量は全量に対して約 5 重量%であった。また、油状化は殆ど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25 °C で 15 時間乾燥し、36.7 g の乾燥品を得た (回収率 94%、化学純度 99% 以上、光学純度 99% e. e. 以上、平均粒径約 200 μ m)。尚、晶析時の攪拌は、攪拌所要動力として、約 0.7 ~ 1.3 kW/m³ の攪拌力で実施した。

(実施例 20)

N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物 24.0 g を含む酢酸エチル溶液 48.0 g (50 重量%濃度) に、ノルマルヘキサン 50 ml を温度 30 °C で 30 分かけて添加した後、同温度で 30 分攪拌した (この時点での富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は 0.73)。次いで、ノルマルヘキサン 200 ml を温度 30 °C で 1 時間かけて添加した後、同温度で 1 時間攪拌し、更に、3 時間かけて 5 °C まで冷却し、同温度で 1 時間攪拌した (晶析終了時の富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は 0.15)。析出した N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 100 ml で洗浄した (濾過性は極めて良好であった)。容器からのスラリー払い出し後、スケーリング量を確認したところ、容器壁に付着した結晶量は全量に対して約 2 重量%であった。また、油状化は

殆ど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、23.3gの乾燥品を得た（回収率95%、化学純度98%、光学純度99% e. e. 以上、平均粒径約200 μ m）。尚、晶析時の攪拌は、攪拌所要動力として、約0.4~1.3kW/m³の攪拌力で実施した。

（実施例21）

N-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物39.2gを含むアセトン溶液63.2g（62重量%濃度）に、ノルマルヘキサン50mlを温度15℃で30分かけて添加した後、同温度で30分攪拌した（この時点での富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は0.73）。次いで、ノルマルヘキサン200mlを温度15℃で1時間かけて添加した後、同温度で1時間攪拌し、更に、1時間かけて5℃まで冷却し、同温度で1時間攪拌した（晶析終了時の富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は0.15）。析出したN-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン100mlで洗浄した（濾過性は極めて良好であった）。容器からのスラリー払い出し後、スケーリング量を確認したところ、容器壁に付着した結晶量は全量に対して約1重量%であった。また、油状化は殆ど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で15時間乾燥し、34.7gの乾燥品を得た（回収率88%、化学純度99%以上、光学純度99% e. e. 以上、平均粒径約200 μ m）。尚、晶析時の攪拌は、攪拌所要動力として、約0.4~1.3kW/m³の攪拌力で実施した。

（実施例22）

N-（1（S）-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル）-L-アラニン N-カルボキシ無水物39.3gを含むテトラヒドロフラン溶液63.3g（62重量%濃度）に、ノルマルヘキサン50mlを温度30℃で30分かけて添加した後、同温度で30分攪拌した（この時点での富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒の重量比率は0.73）。次いで、ノルマルヘキサン200mlを温度30℃で1時間かけて添加した後、同温度で1時間攪拌し、更に、2時間かけて5℃まで冷却し、同温度で1時間攪拌した（晶析終了時の富溶媒/脂肪族炭化水素溶媒

の重量比率は 0.15)。析出した N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取し、ノルマルヘキサン 100 ml で洗浄した(濾過性は極めて良好であった)。容器からのスラリー払い出し後、スケーリング量を確認したところ、容器壁に付着した結晶量は全量に対して約 1 重量%であった。また、油状化は殆ど生じなかった。取得した湿結晶は、真空下、25℃で 15 時間乾燥し、38.9 g の乾燥品を得た(回収率 97%、化学純度 98%、光学純度 99% e.e. 以上、平均粒径約 2.00 μ m)。尚、晶析時の攪拌は、攪拌所要動力として、約 0.4~1.3 kW/m³ の攪拌力で実施した。

(参考例)

富溶媒溶液の調製例の方法で調製した N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物のジクロロメタン溶液 323.0 g (62 重量%濃度) を 4 時間かけて -12℃まで冷却し、同温度で 1 時間攪拌した。析出した N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物の結晶を減圧下にブフナーロートにて濾取した(スケーリングや油状化は生じなかった)。取得した湿結晶は、真空下、25℃で 15 時間乾燥し、53.5 g の乾燥品を得た(回収率 26.7%)。

従来の化合物(1)の取得法としては、工業的に操作性の良い結晶として取得する方法が知られていなかったが、本発明の晶析法によれば、回収率 90%以上で大粒径の結晶として、高純度品の取得が可能である。また、光学純度を非常に高く保持したままで、化合物(1)を回収できる。

産業上の利用の可能性

本発明によれば、N-(1(S)-エトキシカルボニル-3-フェニルプロピル)-L-アラニン N-カルボキシ無水物を工業的に実施可能な方法で、油状化やスケーリングを回避して操作性良く取り扱え、平均結晶粒径の大きい粉体特性の良好な結晶として取得することができる。

【 国際調査報告 】

国際調査報告		国際出願番号 PCT/JP01/04059	
A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC)) Int. Cl ⁷ C07D263/44			
B. 調査を行った分野 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC)) Int. Cl ⁷ C07D263/44			
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの			
国際調査で利用した電子データベース (データベースの名称、調査に利用した用語) CAPLUS (STN), CAOLD (STN), REGISTRY (STN)			
C. 関連すると認められる文献			
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号	
A	US 4496542 A (USV Pharmaceutical Corp.) 29. 1月. 1985 (29. 01. 85) & JP 57-175152 A & AU 8281706 A1	1-53	
A	US 5359086 A (KRKA, Pharmaceutical and Chemical Works) 25. 10月. 1994 (25. 10. 94) (ファミリーなし)	1-53	
<input checked="" type="checkbox"/> C欄の続きにも文献が列挙されている。 <input type="checkbox"/> パテントファミリーに関する別紙を参照。			
* 引用文献のカテゴリー 「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの 「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの 「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す) 「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願日の後に公表された文献 「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの 「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの 「&」 同一パテントファミリー文献			
国際調査を完了した日 06. 08. 01		国際調査報告の発送日 14.08.01	
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号		特許庁審査官 (権限のある職員) 富永 保 電話番号 03-3581-1101 内線 3490	

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JPO1/04059.

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	EP 215335 A2 (鐘淵化学工業株式会社) 25. 3月. 1987 (25. 03. 87) & J-P 62-48696 A & US 4716235 A	1-53
PA	JP 2000-270882 A (田辺製薬株式会社) 3. 10月. 2000 (03. 10. 00) (ファミリーなし)	1-53

フロントページの続き

(81)指定国 EP(AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OA(BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG), AP(GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), UA(AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW

(注) この公表は、国際事務局 (WIPO) により国際公開された公報を基に作成したものである。

なおこの公表に係る日本語特許出願 (日本語実用新案登録出願) の国際公開の効果は、特許法第184条の10第1項 (実用新案法第48条の13第2項) により生ずるものであり、本掲載とは関係ありません。